1/7/5
DIALOG(R)File 350:Derwent WPIX
(c) 2006 The Thomson Corp. All rts. reserv.

012510578
WPI Acc No: 1999-316684/199927
Measurement of antigen, antibody - comprises correcting meacaptured antigen and antibody corresponding to residual amounts.

Measurement of antigen, antibody - comprises correcting measured value of captured antigen and antibody corresponding to residual amount of solid phase carrier left in reaction system

Patent Assignee: MITSUBISHI CHEM CORP (MITU)
Number of Countries: 001 Number of Patents: 002

Patent Family:

Kind Patent No Date Applicat No Kind Date Week JP 11108926 19990423 JP 97271697 19971003 199927 Α Α . JP 3681873 B2 20050810 JP 97271697 Α 19971003 200554

Priority Applications (No Type Date): JP 97271697 A 19971003
Patent Details:
Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes
JP 11108926 A 2 G01N-033/543
JP 3681873 B2 28 G01N-033/543 Previous Publ. patent JP 11108926

Abstract (Basic): JP_1,1.108926-A

NOVELTY - The antigen and antibody is captured by a solid phase carrier left inside a reaction system. The solid phase carrier is separated from the reaction system by B/F isolation method and the material is measured. The measured value of captured material is corrected corresponding to residual amount of solid phase carrier left in the reaction system after washing process.

 $\ensuremath{\mathsf{USE}}$ - For radioimmunoassay, enzyme immunoassay in laboratory examination.

ADVANTAGE - Correction of the measured value results in improvement of reproducibility and accuracy.

Dwg. 0/0

Derwent Class: B04; D16; J04; S03

International Patent Class (Main): G01N-033/543

(19) H本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-108926

(43) 公開日 平成11年(1999) 4月23日

(51) Int. C1. "

識別記号

G01N 33/543

541

 $\mathbf{F}^{\prime}\mathbf{I}$

GOIN 33/543

501

501

541

審査請求 未請求 請求項の数5 〇L (全15頁)

(21)出願番号

特願平9-271697

- (22)出願日

平成9年(1997)10月3日

(71)出願人 000005968

三菱化学株式会社

東京都千代田区丸の内二丁目5番2号

(72) 発明者 須川 聡

神奈川県横浜市青葉区鴨志田町1000番地

三菱化学株式会社横浜総合研究所内

(74)代理人 弁理士 遠山 勉 (外2名)

(54) 【発明の名称】物質の測定方法

(57)【要約】

【課題】 固相担体を用い洗浄工程を有する物質の測定 方法において、B/F分離後の固相担体の残存量のばら つきに起因する測定結果のばらつきを補正してその測定 再現性を改善し、測定精度をさらに向上させた測定方法 を提供する。

【解決手段】 抗原、抗体等の測定対象物質を粒子状の 固相担体へ捕捉させ、次いで固相担体を含む反応系を洗 浄してB/F分離を行い、その後固相担体に捕捉された 測定対象物質を標識体等を用いて測定する際に、洗浄工 程後の固相担体の残存量を測定し、前記測定対象物質の 測定値をその残存量で除することにより補正する。

・【特許請求の範囲】

【請求項1】 測定対象物質を粒子状の固相担体へ捕捉させる捕捉反応を行う反応工程と、前記固相担体を含む反応系を洗浄してB/F分離を行う洗浄工程と、固相担体に捕捉された前記物質を測定する測定工程とを含む物質の測定方法において、

前記洗浄工程後の固相担体の残存量を指標として前記測 定工程における測定値を補正することを特徴とする測定 方法。

【請求項2】 前記測定対象物質が抗原又は抗体である、請求項1記載の測定方法。

【請求項3】 前記固相担体が平均粒径0.1~10μmの微粒子である、請求項1又は2記載の測定方法。

【請求項4】 前記残存量が、前記固相担体の粒子数を 光学的に測定して求められるものであることを特徴とす る、請求項1~3のいずれかに記載の測定方法。

(a) 測定対象物質を、前記物質に特異 的に結合しうる物質を担持させた不溶性磁性粒子からな る固相担体と反応容器の液体媒体中で反応させて、前記 測定対象物質を前記不溶性磁性粒子へ捕捉させる反応工 20 程、(b)工程(a)における反応後の不溶性磁性粒子 を、磁場の作用により反応容器壁に付着させ、洗浄操作 により該液体媒体を除去する洗浄工程、(c)前記測定 対象物質と同じ特異性を有する物質を担持させた不溶性 蛍光色素標識粒子と、工程(b) における反応容器壁に 付着した該不溶性磁性粒子とを、液体媒体中で反応させ る工程、(d)工程(c)の該不溶性磁性粒子を磁場の 作用により反応容器壁に付着させ、洗浄操作により該液 体媒体及び未反応の不溶性蛍光色素標識粒子を除去する 洗浄工程、及び(e)工程(d)における反応容器壁に 30 付着した該不溶性磁性粒子と反応した不溶性蛍光色素標 識粒子の蛍光強度を測定することにより測定対象物質を 測定する測定工程、

を含む物質の測定方法において、前記工程(b)及び/ 又は(d)における洗浄操作後の不溶性磁性粒子の残存 量を指標として前記工程(e)における測定値を補正す ることを特徴とする、請求項1~4のいずれかに記載の 測定方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、測定対象物質を粒子状の固相担体へ捕捉させる捕捉反応を行う反応工程と、前記固相担体を含む反応系を洗浄してB/F分離を行う洗浄工程と、固相担体に捕捉された前記物質を測定する測定工程とを含む物質の測定方法において、洗浄工程を経た後の固相担体の残存量のばらつきに依存する測定値のばらつきを補正し、測定再現性を改善する方法に関する。特に、医療診断における臨床検査方法等に用いられる測定精度の向上した測定方法に関する。

[0002]

【従来の技術】臨床検査分野における免疫測定法には、放射性同位体(RI)、酵素、発光物質、蛍光物質などを各々標識物質として結合させた抗体または抗原を用いるラジオイムノアッセイ(以下、「RIA」と略記する)、エンザイムイムノアッセイ(以下、「EIA」と略記する)、ケミルミネッセンスイムノアッセイ(以下、「CLIA」と略記する)、フローレッセンスイムノアッセイ(以下、「FIA」と略記する)に分類される。また、ラテックス等の不溶性担体粒子に担持された10 抗体または抗原と、それに対応する抗原または抗体とを対応させ、その反応に伴う反応混合物の透過光の変化から抗原抗体反応の速度を測定するラテックスイムノアッセイ(以下、「LPIA」と略記する)が知られている。

【0003】これらの測定方法は、未反応の試料や標識 物質の洗浄を行わずに直接測定するホモジニアスアッセ イと、洗浄によって未反応の試料や過剰の標識物質を除 去した後に測定を行うヘテロジニアスアッセイの2種類 に大別される。これらのうち、後者のヘテロジニアスア ッセイでは、目的物と不要物の洗浄分離(B/F分離) を行うために固相担体が用いられるが、固相担体がラテ ックス微粒子のように可動である場合は、B/F分離工 程後の固相担体の残存量(回収量)にばらつきがみら れ、測定値の再現性不良の原因の一つとなっていた。例 えば、不溶性担体として一次抗体または抗原を磁性粒子 に結合したものを用い、磁石を利用して磁性粒子を捕集 して洗浄操作等を行う方法があるが、B/F分離を行う ための洗浄操作中に、磁力により捕集された磁性粒子の 一部が流出し、洗浄工程後の磁性粒子の回収量(残存 量)にばらつきがみられ、測定値の再現性不良の原因の 一つとなっていた。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上述したようなヘテロジニアスアッセイ等の、固相担体を用い洗浄操作を行う物質の測定方法において、B/F分離のための洗浄操作後の固相担体の回収量のばらつきに起因する測定結果のばらつきを補正してその測定再現性を改善し、測定精度をさらに向上させた測定方法を提供することを課題とする。

40 [0005]

【課題を解決するための手段】本発明の方法は、測定対象物質を粒子状の固相担体へ捕捉させる捕捉反応を行う反応工程と、前記固相担体を含む反応系を洗浄してB/F分離を行う洗浄工程と、固相担体に捕捉された前記物質を測定する測定工程とを含む物質の測定方法において、前記洗浄工程後の固相担体の残存量を指標として前記測定工程における測定値を補正することを特徴とする測定方法である。

【0006】また、本発明の好ましい方法は、(a)測50 定対象物質を、前記物質に特異的に結合しうる物質を担

持させた不溶性磁性粒子からなる固相担体と反応容器の 液体媒体中で反応させて、前記測定対象物質を前記不溶 性磁性粒子へ捕捉させる反応工程、(b)工程(a)に おける反応後の不溶性磁性粒子を、磁場の作用により反 応容器壁に付着させ、洗浄操作により該液体媒体を除去 する洗浄工程、(c)前記測定対象物質と同じ特異性を 有する物質を担持させた不溶性蛍光色素標識粒子と、工 程(b)における反応容器壁に付着した該不溶性磁性粒 子とを、液体媒体中で反応させる工程、(d)工程

(c)の該不溶性磁性粒子を磁場の作用により反応容器 10 壁に付着させ、洗浄操作により該液体媒体及び未反応の 不溶性蛍光色素標識粒子を除去する洗浄工程、及び

(e) 工程(d) における反応容器壁に付着した該不溶 性磁性粒子と反応した不溶性蛍光色素標識粒子の蛍光強 度を測定することにより測定対象物質を測定する測定工 程、を含む物質の測定方法において、前記工程(b)及 び/又は(d)における洗浄操作後の不溶性磁性粒子の 残存量を指標として前記工程 (e) における測定値を補 正することを特徴とする測定方法である。

体又は抗原を担持し、ヒト又は動物の体液中の成分を抗 原抗体反応を利用して前記担体に結合させ、この結合物 質を標識体 (標識抗体、標識抗原など) によって検出ま たは定量する免疫測定法に代表されるような物質の測定 方法において、洗浄工程を経た後の固相担体の粒子数の 残存量のばらつきに起因する測定値のばらつきを、該固 相担体の粒子数又は濃度を吸光度測定等の方法によって モニターして標識物の測定値を補正することにより、そ の測定再現性を改善した測定方法である。

【0.008】本発明の方法は測定精度が格段に向上した 30 ものであり、特に医療診断の分野における臨床検査法等 に好適に用いられる。

[0009]

【発明の実施の形態】以下、本発明を詳細に説明する。 本発明の方法は、測定対象物質を粒子状の固相担体へ捕 捉させる捕捉反応を行う反応工程と、前記固相担体を含 む反応系を洗浄してB/F分離を行う洗浄工程と、固相 担体に捕捉された前記物質を測定する測定工程とを含む ものであれば特に限定されないが、具体的には、検体中 に存在する抗体、抗原、核酸などの生物学的活性物質を 40 検出、定量する方法として用いられる免疫測定法、ハイ プリダイゼーション法等が挙げられる。

【0010】(1)測定対象物質

本発明の測定対象物質としては、タンパク質、ペプチ ド、結合タンパク質、ハプテン、その他の抗原(抗体結 合性物質)、それらに対する抗体、核酸などの生物学的「 活性物質を挙げることができる。

【0011】抗原しては、これに結合する抗体が得られ るものであれば特に制限されない。また、抗体として は、上記のような抗原に結合するものであれば制限され 50

ず、抗体分子全体であっても、フラグメントであっても よい。核酸としては、天然又は台成のDNA、RNAま たはオリゴヌクレオチドが挙げられる。

【0012】(2)固相担体

本発明に用いる固相担体は、測定対象物質を捕捉するた めのものであり、該担体上には、かかる捕捉反応を行う ために、通常、前記測定対象物質と特異的に結合しうる 物質を固定化(担持)する。

【0013】固相担体の材質は、水又は測定に用いられ る溶媒に不溶性であり、測定対象物質と特異的に結合す る物質を固定化できるものであれば特に制限されない が、天然ゴムやポリスチレン、ポリスチレンージビニル ベンゼン共重合体、スチレンーブタジエン共重合体、ポ リアクリル酸エステル、及びポリメタクリル酸エステル 等のプラスチック、カオリン、炭素、カーボン、活性 炭、ガラス、シリカ、アルミナ、シリカーアルミナ等の 無機物、ゼラチン、リポソーム、並びに血球等の天然有 機高分子が挙げられる。

【0014】固相担体の形状は、洗浄時に可動の形態を 【0007】本発明の方法は、微粒子状の固相担体に抗 20 有する粒子状であれば特に限定されず、その粒径も数 n m~数mmの範囲で可能であるが、好ましくは平均粒径 が $0.1\sim10\mu$ mの微粒子である。なお、本発明の方 法は、液体による洗浄操作により流動し消失する可能性 のある形状の固相担体を用いる場合に、その洗浄操作に よる消失後の残存量のばらつきを測定し、それに基づい て測定値のばらつきを補正することを特徴とするもので あるから、本発明にいう「粒子状」とはかかる洗浄操作 により消失する可能性のある微細形状のものすべてを包 含するものである。

> 【0015】本発明において好ましくは、固相担体とし て不溶性磁性粒子を用いることができる(特開平7-1 51755号参照)。不溶性磁性粒子は、磁気誘導によ り容易に磁化され得るものであれば特に制限はされず、 例えば、四三酸化鉄 (Fe₁O₁)、三二酸化鉄 (γ-F e, O,)、各種フェライト、鉄、マンガン、ニッケル、 コバルト、クロムなどの金属や、コバルト、ニッケル、 マンガンなどの合金からなる磁性体微粒子、又はこれら の磁性体を内部に含んだポリスチレン、ポリアクリロニ トリル、ポリメタクリロニトリル、ポリメタクリル酸メ チル、ポリカプラミド、ポリエチレンテレフタレートな どの疎水性重合体、ポリアクリルアミド、ポリメタクリ ルアミド、ポリビニルピロリドン、ポリビニルアルコー ル、ポリ(2-オキシエチルアクリレート)、ポリ(2 -オキシエチルメタクリレート)、ポリ(2,3-ジオ キシプロピルアクリレート)、ポリ(2、3-ジオキシ プロピルメタクリレート)、ポリエチレングリコールメ タクリレートなどの架橋した親水性重合体、もしくはそ れぞれのモノマーの2~4種程度の共重合体などのラテ ックス、ゼラチン、リポソームからなる磁性粒子、又は 上記磁性体をラテックス、ゼラチン、リポソームなどの

表面に固定化した磁性粒子などが用いられる。

【0016】 園相担体に固定化する前記測定対象物質と特異的に結合しうる物質としては、上述した生物学的活性物質と同様のタンパク質、ペプチド、結合タンパク質、その他の抗原、抗体、核酸などが挙げられる。例えば、前記測定対象物質が抗原である場合にはそれに結合する抗体、抗体である場合にはこれに結合する抗原が挙げられる。また、前記測定対象物質が抗体である場合、これに特異的に結合しううる物質は、この抗体に結合する抗体であってもよい。測定対象物質が核酸である場合、これと特異的に結合しうる物質は、その核酸の塩基配列に実質的に相補的な塩基配列を有する核酸である。

【0017】前記測定対象物質が抗原であり、該抗原を測定する免疫測定法を行う場合は、固相担体に固定化する抗体として、好ましくはIgGが用いられるが、ペプシン、パパインなどの消化酵素あるいはジチオスレイトール、メルカプトエタノールなどの還元剤を用いて、F(ab'):、Fab'、Fabなどの低分子化したものを用いてもよい。また、IgGだけでなくIgMあるいはこれをIgGと同様の処理で低分子化したフラグメ20ントを用いてもよい。また、モノクローナル抗体、ポリクローナル抗体のいずれも適用できる。モノクローナル抗体を用いるときは、B型肝炎ウィルス表面抗原のように繰り返し構造を持つタンパク質や、CA19-9抗原のように分子内にエピトープを複数持つ抗原に対してはモノクローナル抗体は1種類以上で使用できる。また、認識エピトープの異なるものを2種類以上組み合わせても使用できる。

【0018】これらの物質を固相担体へ固定化する方法としては、物理的吸着法や、共有結合法、イオン結合法 30といった化学的に担持させる方法などが用いられる。物理的吸着法としては、担体粒子に抗体又は抗原を直接固定化する方法、アルブミンなどの他のタンパク質に化学的に結合させてから吸着させて固定化する方法などが挙げられる。

【0019】化学的に担持させる方法としては、担体表面に存在するアミノ基、カルボキシル基、メルカプト基、ヒドロキシル基、アルデヒド基、エポキシ基などを化学的に修飾することにより抗体、抗原等の分子と結合させることができる官能基を利用して、直接担体上に固定化する方法、担体と抗体、抗原等の分子との間にスペーサー分子(カルボジイミド化合物など)を化学結合で導入して固定化する方法、アルブミンなどの他のタンパク質に抗体、抗原等を結合させた後、そのタンパク質を担体に化学結合させる方法などが挙げられる。

【0020】(3)反応工程

本発明においては、このようにして得られる固相担体を (c) 前記測定対象物質 測定対象物質と反応させ、該担体上に固定化された測定 持させた不溶性蛍光色素 対象物質と特異的に結合する物質を介して、該測定対象 る反応容器壁に付着した 物質を固相担体へ捕捉させる。反応は、好ましくは反応 50 体中で反応させる工程。

容器の液体媒体中で混合することにより行う。免疫測定法の場合はpH5~10、好ましくはpH7~9程度で反応を行う。目的のpHを維持するために、通常、緩衝液が用いられ、例えばリン酸、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン等が例示されるが、これらに限られない。

【0021】(4)洗浄工程

前記捕捉反応の後、測定対象物質を捕捉した固相担体を 含む反応系を洗浄して、未反応の体液成分や未反応の標 識体等の物質を除去するB/F分離を行う。

【0022】未反応の物質を固相担体から洗浄・分離除去する方法としては、遠心分離、フィルターによる濾過、磁場による磁性分離などがある。例えば、固相担体を遠心分離等により集めて未反応物を含む液体媒体(上清)を吸引除去する、あるいは必要に応じてさらに固相担体を適当な洗浄液に懸濁させ、撹拌した後遠心分離等により分離して洗浄液のみをまた吸引除去し、この操作を数回繰り返す、等の方法をとることができる。また、磁性分離としては、固相担体として不溶性磁性粒子を用い、不溶性磁性粒子を含む反応容器に磁場を作用させ、磁性粒子を反応容器壁に付着させて集めた後反応液(上清)を除去し、さらに必要に応じて適当な洗浄液を加え、同様に磁場を作用させた後上清を除去する操作を繰り返すことにより行われる。

【0023】(5)測定工程

前記洗浄工程の後、固相担体に捕捉された測定対象物質を測定する。測定は、通常のイムノアッセイと同様に行えばよい。例えば、標識物質が化学発光物質または蛍光色素であれば、標識物質が発する発光または蛍光を、標識物質が酵素であれば、この酵素活性を測定することにより、測定対象物質を測定することができる。また、標識物質がラジオアイソトープ(放射性同位体)である場合には、標識物質の放射活性を測定すればよい。

【0024】(6)不溶性磁性粒子を用いた測定方法本発明では、固相担体として前述した不溶性磁性粒子を用いる場合、標識物質として測定対象物質と同じ特異性を有する物質を固定化させた不溶性蛍光色素標識粒子を用い、競合法に基づいて測定する方法をとることもできる。その方法は以下の工程を含むものである。

- (a) 測定対象物質を、前記物質に特異的に結合しうる 物質を担持させた不溶性磁性粒子からなる固相担体と反 応容器の液体媒体中で反応させて、前記測定対象物質を 前記不溶性磁性粒子へ捕捉させる反応工程。
- (b) 工程(a) における反応後の不溶性磁性粒子を、磁場の作用により反応容器壁に付着させ、洗浄操作により該液体媒体を除去する洗浄工程。
- (c) 前記測定対象物質と同じ特異性を有する物質を担持させた不溶性蛍光色素標識粒子と、工程(b) における反応容器壁に付着した該不溶性磁性粒子とを、液体媒体中で反応させる工程

(d) 工程(c) の該不溶性磁性粒子を磁場の作用により反応容器壁に付着させ、洗浄操作により該液体媒体及び未反応の不溶性蛍光色素標識粒子を除去する洗浄工程。

(e)工程(d)における反応容器壁に付着した該不溶性磁性粒子と反応した不溶性蛍光色素標識粒子の蛍光強度を測定することにより測定対象物質を測定する測定工程。

【0025】不溶性蛍光色素標識粒子に用いる標識色素としては、蛍光色素であればいずれも使用できる。例え 10 ば、ユーロピウム(Eu)、テルビウム(Tb)、サマリウム(Sm)などの希土類キレートや、フィコシアニン、フィコエリスリンなどのフィコビリプロテイン、フルオレッセイン、テトラメチルローダミン、テキサスレッド、4-メチルウンベリフェリン、7-アミノ-4-メチルクマリンなどが用いられる。

【0026】色素標識を行う不溶性担体粒子の材質としては、前記不溶性磁性粒子で述べたものと同様に、ポリスチレン、ポリアクリロニトリル、ポリメタクリロニトリル等の疎水性重合体、ポリアクリルアミド、ポリビニ 20ルピロリドン、ポリアクリル酸系樹脂等の親水性重合体、またはそれぞれのモノマーの共重合体などのラテックス、ゼラチン、リポソームのほか、赤血球のような生体成分、金コロイドのような金属コロイド粒子等が用いられる。

【0027】かかる不溶性担体粒子に蛍光色素を担持させる方法としては、特開平151755公報に記載されているように、例えば粒子表面の官能基を利用して蛍光色素を化学的に結合させる方法、粒子を重合して合成する際に色素を加えて粒子内部に封じ込める方法、粒子内30部又は表面に物理的に吸着、封入させる方法、あらかじめタンパク質、ペプチドなどと物理的又は化学的に色素を結合させておいてからそのタンパク質、ペプチドを粒子に固定化する方法などがある。

【0028】こうして得られる蛍光粒子には、測定しようとする生物学的活性物質と同じ特異性を有する抗原又は抗体、核酸等が前述のとおり物理的又は化学的に固定化される。

【0029】なお、本発明における「特異性を有する」とは、測定しようとする物質が抗原である場合、前述し 40 た抗原と生物学的あるいは生理学的に同一なものとして生体に非自己として認識され、抗体の産生を導く物質全般を指す。測定しようとする物質が抗体である場合は、かかる抗体の免疫グロブリンクラスと反応するもの、すなわち1gG、IgA、IgM、IgD、1gEもしくはそれらの抗体軽鎖部分に対する抗体、プロテインA又は補体成分の一種であるClq等のように、ある種の抗体分子の特徴を選択的に認識して結合する能力を有する物質をいう。

【0030】不溶性磁性粒子を用いる上記方法において 50

は、固相担体(不溶性磁性粒子)に試料中の測定対象物質を捕捉させた後に、該測定対象物質と同じ特異性を有する物質が担持された不溶性蛍光色素標識粒子を加えて同様に前配不溶性磁性粒子に捕捉されている測定対象物質は、不溶性磁性粒子上に固定化された物質と不溶性蛍光色素標識粒子とが結合するのを阻害する。よって、固相担体に捕捉される不溶性蛍光色素標識粒子の量は試料中の測定対象物質の量に依存することから、蛍光色素を定量することにより間接的に測定対象物質を定量することができる。

【0031】捕捉反応後、固相担体を洗浄してB/F分離を行ったのち、得られた固相担体に捕捉された不溶性 蛍光色素標識粒子の量を蛍光色素の固有の励起光を照射して放出される蛍光強度を計測することにより測定する。例えば、Euキレートを標識色素とした場合、励起光は300~380nm、又は240~270mmの紫外光であり、蛍光は600~630nm(615nmに極大値を有する)である。

【0032】(7)補正

本発明においては、洗浄工程後の固相担体の残存量を指標として前記測定工程で得られた測定値を補正する。

【0033】固相担体の残存量は、洗浄前後の固相担体の粒子数又は濃度を測定することによって算出することができる。固相担体の粒子数又は濃度を測定する方法としては、固相担体がラテックス粒子の場合は、透過光測定、散乱光測定等の光学的方法を採用するのが好ましい。その場合、好ましくは300nm~1100nmの波長光が用いられる。

【0034】固相担体の残存量を指標として測定値を補正する方法としては、例えば、測定結果のカウント値を固相担体の残存量で除する方法が挙げられる。また、測定結果のカウント値を固相担体の残存量で除し、更に一定値を乗じてもよい。これによって、固相担体の洗浄による残存量のばらつきに左右されない測定結果を得ることが可能となる。

【0035】測定対象物質を定量する場合は、あらかじめ濃度既知品又は基準品を試料として測定を行い、得られた定量値を試料の濃度に対して図示して検量線を求め、それを用いて濃度未知試料の定量値から濃度を求めることができる。

【0036】尚、上記で補正のために乗ずる一定値は任意の数でよく、例えば、残存量の平均値や平均値付近の切りのいい数値等が挙げられる。但し、測定対象物質(濃度未知試料)の蛍光カウント補正時および検量線作成のための蛍光カウント補正時とに、同じ数値を用いる

必要がある。 【0037】

【実施例】以下、本発明の実施例を説明する。

[0038]

10

【実施例 1】 < T R − F 1 A 法による遊離サイロキシン (F T 4) の測定>

9

(1) 試薬の調製

①磁性ラテックス試薬の調製

マウス抗T4モノクローナル抗体を、公知の方法に従って、カルボジイミドによって磁性ラテックス粒子(材質:ポリスチレンージビニルベンゼン共重合体、平均粒径:0.7 μ m)上のカルボキシル基に共有結合させて調製した。

②ユーロピウムラテックスの調製

精製T4を公知の方法に従って、カルボジイミドによってユーロピウムラテックス(材質:ポリスチレンージビニルベンゼン共重合体、平均粒径:0.4μm)上のカルボキシル基に共有結合させて調製した。

③反応バッファーの調製

トリス (Tris) 緩衝液: 0.2M (pH7.0)、ゼラチン (Gelatin): 0.2%、NaN,: 0.1%を含む溶液を調製した。

【0039】(2)測定方法

抗T4抗体感作磁性ラテックス粒子 100μ L、前記反 20 応バッファー 100μ L、及び下記FT4標準品 20μ Lをキュベット中で37℃にて5分間反応させた後、キュベットを磁石上に1分間静置して磁性ラテックス粒子を集め、上清を吸引して洗浄を行った。

【0040】次に、キュベットにトラップされた磁性ラテックス粒子とT4感作ユーロビウムラテックス粒子 100μ Lおよび反応バッファー 100μ Lを37℃にて10分間反応させ、同様に磁石上で<math>1分間静置させてから上清の吸引洗浄を行った。

【0041】次いで、磁性ラテックス粒子を水中に分散 30 させ、吸光度計で吸光度(540nm)を測定し、同時に蛍光強度計で蛍光強度を測定した。測定はLPIA・A-700とよばれる全自動TR-FIA測定装置(三菱化学社製)において、下記濃度のFT4標準品を用い、それぞれ10反復測定を行った。

【0042】 (FT4標準品)

Cal. A: 0.00ng/dL

Cal. B: 0. 27ng/dL

Cal. C: 0.67ng/dL

Cal. D: 1.60ng/dL

Cal. E: 2.83ng/dL

Cal. F: 4.70ng/dL

Cal.G: 6.47ng/dL

Cal. H: 8.57ng/dL

【0043】(3)測定結果

蛍光強度計による蛍光カウント値を表1に、濃度換算値

を表2に、最終OD値を表3にそれぞれ示す。濃度計算 は蛍光カウント値を検量線としてスプライン関数を用い て計算を行った。

[0044]

【表1】

]														
(K count)	Cal. II	2570.7	2593.6	2536. 5	2532.8	2602, 3	2573.0	2584.4	2577.3	2520.1	2590.0	2568.1	28.3	1.1
	Cal. G	3023.4	3036.4	3035.6	3115.8	3053.0	3115.7	3102.0	3096.6	3114.6	2979.9	3067.3	48.0	J. 6
-	Cal. F	4421.4	4586.5	4396.1	4521.8	4435.8	4498.4	4442.3	4546.3	4490.1	4482.2	4482.1	59.4	1.3
	Cal. E	7502.8	7604.3	7784.5	7470.9	7327. 2	7392.6	7550.5	7186.8	7650.9	7452.4	7492.3	169.7	2.3
	Cal.D	11174.9	11368.5	11219. 4	10799.0	11022. 3	11230.7	11180.3	11124.8	11363.5	11460.1	11194.4	189. 4	1.7
	Cal. C	15032.0	14671.3	14995. 1	15050.7	15123.3	15120.2	15165.5	14884.6	13949. 5	14514.7	14850.7	379.8	2.6
	Cal. B	16343.7	16455.8	16696.3	16263. 2	16432.5	16452.6	16872.6	16777.5	16741.5	16934.7	16597.0	234.9	1.4
	Cal. A	18562.9	19439. 9	18357. 4	18339. 4	18147.8	18331.0	18372.0	18656. 5	18484. 7	18519. 1	18521. 1	353. 3	1.9
	Test No.	I	2	က	4	5	9	7	∞	6	10	Mean	SD	CV%
	(K count)	(K count) (A1.A Cal.B Cal.C Cal.D Cal.E Cal.F Cal.G Cal.II	(K count) Cal. A Cal. B Cal. Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. H 18562. 9 16343.7 15032.0 11174.9 7502.8 4421.4 3023.4 2570.7	Cal. A Cal. B Cal. Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. G 18562. 9 16343. 7 15032. 0 11174. 9 7502. 8 4421. 4 3023. 4 2570. 7 19439. 9 16455. 8 14671. 3 11368. 5 7604. 3 4586. 5 3036. 4 2593. 6	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. F Cal. F Cal. G Cal. II 18562.9 16343.7 15032.0 11174.9 7502.8 4421.4 3023.4 2570.7 19439.9 16455.8 14671.3 11368.5 7604.3 4586.5 3036.4 2593.6 18357.4 16696.3 14995.1 11219.4 7784.5 4396.1 3035.6 2536.5	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. F Cal. G Cal. II Cal.	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. H 18562.9 16343.7 15032.0 11174.9 7502.8 4421.4 3023.4 2570.7 19439.9 16455.8 14671.3 11368.5 7604.3 4586.5 3036.4 2593.6 18357.4 16696.3 14995.1 11219.4 7784.5 4396.1 3035.6 2536.5 18339.4 16263.2 15050.7 10799.0 7470.9 4521.8 3115.8 2532.8 18147.8 16432.5 15123.3 11022.3 7327.2 4435.8 3053.0 2602.3	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. H 18562.9 16343.7 15032.0 11174.9 7502.8 4421.4 3023.4 2570.7 19439.9 16455.8 14671.3 11368.5 7604.3 4586.5 3036.4 2593.6 18357.4 16696.3 14995.1 11219.4 7784.5 4396.1 3035.6 2536.5 18339.4 16263.2 15050.7 10799.0 7470.9 4521.8 3115.8 2532.8 18147.8 16432.5 15123.3 11022.3 7327.2 4435.8 3053.0 2602.3 18331.0 16452.6 15120.2 11230.7 7392.6 4498.4 3115.7 2573.0	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. II Cal. G Cal. G Cal. II Cal. G Cal. G Cal. II Cal. G Cal. II Cal. G Cal. II Cal. G Cal. II Cal. G Cal. G Cal. G Cal. G Cal. II Cal. G Ca	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. F Cal. F Cal. G Cal. II 18562.9 16343.7 15032.0 11174.9 7502.8 4421.4 3023.4 2570.7 19439.9 16455.8 14671.3 11368.5 7604.3 4586.5 3036.4 2593.6 18357.4 16696.3 14995.1 11219.4 7784.5 4396.1 3035.6 2536.5 18339.4 16263.2 15050.7 10799.0 7470.9 4521.8 3115.8 2532.8 18147.8 16432.5 15120.2 11230.7 7392.6 4498.4 3115.7 2573.0 18372.0 16452.6 15165.5 11180.3 7550.5 4442.3 3102.0 2584.4 18656.5 16777.5 14884.6 11124.8 7186.8 4546.3 3096.6 2577.3	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. H 18562.9 16343.7 15032.0 11174.9 7502.8 4421.4 3023.4 2570.7 19439.9 16455.8 14671.3 11368.5 7604.3 4586.5 3036.4 2570.7 18357.4 16696.3 14995.1 11219.4 7784.5 4396.1 3035.6 2536.5 1839.4 16263.2 15050.7 10799.0 7470.9 4521.8 3035.6 2536.5 1839.4 16432.5 15123.3 11022.3 7327.2 4435.8 3053.0 2602.3 18372.0 16452.6 15165.5 11180.3 7550.5 4442.3 3102.0 2584.4 18656.5 16777.5 14884.6 11124.8 7186.8 4546.3 3096.6 2577.3 18484.7 16741.5 13949.5 11363.5 7650.9 4490.1 3114.6 2520.1	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. H 18562.9 16343.7 15032.0 11174.9 7502.8 4421.4 3023.4 2570.7 19439.9 16455.8 14671.3 11368.5 7604.3 4586.5 3036.4 2570.7 18357.4 16696.3 14995.1 11219.4 7784.5 4396.1 3035.6 2536.5 18357.4 16263.2 15050.7 10799.0 7470.9 4521.8 3115.8 2532.8 18147.8 16432.5 15123.3 11022.3 7327.2 4435.8 3053.0 2602.3 18372.0 16452.6 15120.2 11230.7 7392.6 4498.4 3115.7 2573.0 18372.0 16872.6 15165.5 11180.3 7550.5 4442.3 3102.0 2584.4 18356.5 16777.5 14884.6 11124.8 7186.8 4546.3 3096.6 2577.3 18484.7 16741.5 13949.5 11363.5 7650.9 4490.1 3114.6 2520.1 18519.1 16934.7 14514.7 11460.1 7452.4 4482.2 2979.9 2590.0	Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. II 18562. 9 16343. 7 15032. 0 11174. 9 7502. 8 4421. 4 3023. 4 2570. 7 19439. 9 16455. 8 14671. 3 11368. 5 7604. 3 4586. 5 3036. 4 2570. 7 18357. 4 16696. 3 14995. 1 11219. 4 7784. 5 4396. 1 3035. 6 2536. 5 18339. 4 16263. 2 15050. 7 10799. 0 7470. 9 4521. 8 3115. 8 2532. 8 18147. 8 16432. 5 15123. 3 11022. 3 7327. 2 4435. 8 3053. 0 2602. 3 18331. 0 16452. 6 15120. 2 11230. 7 7392. 6 4498. 4 3115. 7 2573. 0 18372. 0 16872. 6 15165. 5 11180. 3 7550. 5 4442. 3 3102. 0 2584. 4 18484. 7 16741. 5 14884. 6 11124. 8 7186. 8 4546. 3 3096. 6 2577. 3 18519. 1 16934. 7 14514. 7 11460. 1 7452. 4 4482. 2 2979. 9 2590. 0 18521. 1 16597. 0 14850. 7 11194. 4 7492. 3 3067. 3 2568. 1	(K count) (Cal. A Cal. B Cal. C Cal. D Cal. E Cal. F Cal. G Cal. II 18562. 9 16343. 7 15032. 0 11174. 9 7502. 8 4421. 4 3023. 4 2570. 7 19439. 9 16455. 8 14671. 3 11368. 5 7604. 3 4586. 5 3036. 4 2593. 6 18357. 4 16696. 3 14995. 1 11219. 4 7784. 5 4396. 1 3035. 6 2536. 5 18339. 4 16263. 2 15050. 7 10799. 0 7470. 9 4521. 8 3115. 8 2532. 8 18147. 8 16432. 5 15123. 3 11022. 3 7327. 2 4435. 8 3053. 0 2602. 3 18331. 0 16452. 6 15165. 5 11180. 3 7550. 5 4442. 3 3102. 0 2584. 4 18372. 0 16872. 6 15165. 5 11180. 3 7550. 5 4442. 3 3102. 0 2584. 4 18556. 5 1677. 5 14884. 6 11124. 8 7186. 8 4546. 3 3096. 6 2577. 3 18519. 1 16934. 7 14514. 7 11460. 1 7452. 4 4482. 2 2979. 9 2590. 0 18521. 1 16597. 0 14850. 7 11194. 4 7492. 3 4482. 1 3067. 3 2568. 1 1853. 3 234. 9 379. 8 189. 4 169. 7 59. 4

[0045]

【表2】

40 -

表2 微度(補正前)

								(ng/dl.)
Test No.	Cal. A	Cal.B	Cal. C	Cal.D	Cal. E	Cal. F	ي ري ري	= . Ca.l.=
1	-0.01	0.31	0.62	19:1	2.83	4.75	6.55	8. 44
2	-0.12	0.29	0.72	1.55	2.78	4.61	6.52	8.24
3	0.02	0.25	0.63	1.59	17.2	4. 78	6.52	8.74
4	0.02	0.33	0.62	1.71	2.84	4.66	6.36	8.77
5	0.05	0.30	0.60	1.65	2.90	4.74	6. 48	8. 17
9	0.02	0.29	0.60	1.59	2.87	4.68	6.36	8. 42
7	0.05	0.23	0.58	1.60	18.2	4.74	6.39	8.32
80	-0.02	0.24	0.66	1.62	2.96	4.64	6.40	86.38
6	00.00	0. 25	0.90	1.56	2.76	4.69	6.36	8.88
10	00.00	0. 22	0.76	1.53	2.85	4.70	6.64	8. 27
Mean	-0.00	0. 27	0.67	1.60	2.83	4.70	6.46	.8.46
QS	0.05	0.04	01 .0	0.05	0.07	0.05	0.10	0.25
CVS	######	13.9	14.8	3.2	2.5		1.5	2.9

[0046]

40

【表3】

Cal. B Cal. C Cal. D
0.7826
0. 7822
0.8101
0.7966
0.8002
0.7982
0.8125
0.8014
0.8160
0.8225
0.802
0.013
1.7

83 最終OI

【0047】表2に示したようにCal.B、Cal.C等の低濃 40 度域では濃度のCV%が10%を超えてしまうことがわかる。このデータを用いて本発明のデータ補正法によってどのようにデータが改善されるかを次に示す。

【0048】(4)データ補正

表1のデータをOD値で除することによって補正し、さらに得られる値を補正後の蛍光カウント値とするために 0.7を乗じた。すなわち、 0 [0049]

【数1】 蛍光カウント÷OD値×0.7

【0050】の計算式によって蛍光カウントの補正値を 得た。その結果を表4に示す。次に、この蛍光カウント 補正値を検量線として上述と同様の方法で濃度計算を行 った。その結果を表5に示す。

[0051]

【表4】

4 仕米カウント(植下後)

	<u> </u>	_												
(K count)	Ga.]. ≡	2283. 9	2298. 4	2216.2	2223. 4	2250.6	2260.4	2284.8	2316.3	2189.5	2233. 3	2255. 7	40.4	~ <u> </u>
-	Cal. G	2730.5	2722. 2	2682.6	2744. 1	2793.9	2747.5	2736.8	2681.0	2750.7	2729.2	2731.9	32.9	1.2
,	Cal. F	3944. 7	4011.7	3994. 4	4035.8	3908.7	3908.3	3958.8	4021.3	3979.6	3982. 6	3974.6	44.3	-
	Cal. E	6602.0	6720.1	6679.5	6575. 7	6438.7	6441. 1	6619.9	6614.2	6562.5	6499.7	6575.3	93. 5	7
	Cal. D	9705.2	9660.1	9750.0	9651.8	9650.5	9828. 1	9635.8	9596. 3	9695.8	9798.6	9697.2	74.4	8.0
-	Cal. C	12818. 1	12877. 6	12984. 4	13079. 4	12828.8	12923. 3	12902. 1	13001.3	12851.6	13091.5	12935. 8	99. 2	8.0
	Cal. B	14618.7	14726. 5	14427. I	14291. 1	14374.9	14428. 5	14536. 4	14654.7	14361.6	14412.5	14483.2	143. 1	1.0
	Cal. A	16684.7	16963. 2	16014.7	16024.9	16186.9	16179.2	16077. 5	16047.6	15980.4	15933. 4	16209.2	339.9	2.
	Test No.	-	2	3	4	5	9	7	8	8	10	Mean	SD	CVS
•									41)	[表	5]	

[0052]

25	6.45 6.45 6.46 6.46 6.46	4. 69 4. 69 4. 70	2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	63 60 60 60 60 60 60 60 60 60 60 60 60 60		
8. 49 8. 49	6. 41 6. 46 6. 46	4, 69	2.83	1.60	0. 62	
8. 25	6. 45	25.	10.0	1:00	0.68	-
8. 45	6.42	4.72	9 81	- 69		
8.53	0.00	4. 77	2.90	1.56	0.67	
8. 75	6 39	4.77	2.90	1.61	0.70	
8.81	6.43	4.77	2.83	1. 61 1. 61 1. 56	0. 63 0. 70 0. 67	
8. 15	6. 57 6. 43 6. 39	4. 68 4. 64 4. 77 4. 77 4. 72	2. 83 2. 90 2. 90 2. 90	1. 58 1. 61 1. 56 1. 56	0. 66 0. 63 0. 70 0. 67	
8. 26	6. 48 6. 57 6. 43	4.66 4.68 4.77 4.77 4.77	2.76	61 61 58	0. 69 0. 63 0. 70 0. 67	
= : : : : :	6. 48 6. 48 6. 57 6. 43 6. 39	4, 73 4, 68 4, 68 4, 64 4, 77 4, 77 4, 77	2. 2. 2. 2. 2. 2. 2. 2. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3.	1. 50 1. 58 1. 61 1. 61 1. 56		0. 71 0. 69 0. 66 0. 63 0. 70 0. 67

【0053】(5)考察

補正前のデータ(表 $1 \cdot$ 表 2)と補正後のデータ(表 $4 \cdot$ 表 5)を比較してわかるように、本発明のデータ補正 処理によって測定値の CV%、即ち測定再現性が向上 し、特に Cal.B、 Cal.CroncV%が 10%以内に入って いることがわかる。

[0054]

【実施例2】

<TR-FIA法による総トリヨードサイロニン(TT3)の測定>

(1) 試薬の調製

40 ①磁性ラテックス試薬の調製

ヒツジ抗T3モノクローナル抗体を公知の方法に従って、カルボジイミドによって磁性ラテックス粒子(材質:ボリスチレンージピニルベンゼン共重合体、平均粒径:0.7 μ m)上のカルボキシル基に共有結合させて調製した。

②ユーロピウムラテックスの調製

精製T3を公知の方法に従って、カルボジイミドによってユーロピウムラテックス(材質:ポリスチレンージビルベンゼン共重合体、平均粒径:0.4 μm)上のカルボナンルサに共有社会させて問制した

50 ボキシル基に共有結合させて調製した。

③反応バッファー(1)の調製

バルビタール (Barbital) Na:120mM (pH8.6)、ゼラチン:0.2%、NaNs:0.1%、ANS(8-アニリノー1-ナフタレンスルホン酸):1m Mを含む溶液を調製した。

19

●反応バッファー(2)の調製

トリス (Tris) 緩衝液: 0.2M (pH7.0)、ゼラチン: 0.2%、NaN,: 0.1%を含む溶液を調製した。

【0055】(2)測定

下記TT3標準品 20μ L、反応バッファー(1) 100μ L、及び抗T3抗体感作磁性ラテックス粒子 100μ Lをキュベット中で37C・5分間反応させた後、キュベットを磁石上に1分間静置して磁性ラテックス粒子を集め、上清を吸引して洗浄を行った。

【0056】次に、キュベットにトラップされた磁性ラテックス粒子とT3感作ユーロピウムラテックス粒子100μL及び反応バッファー100μLを37℃にて10分間反応させ、同様に磁石上で1分間静置させてから

上清の吸引洗浄を行った。

【0057】最後に磁性ラテックス粒子を水中に分散させ、吸光度計で吸光度を測定し、同時に蛍光強度計で蛍光強度を測定した。測定は実施例1と同様にLPIA・A-700において、下記濃度のTT3標準品を用い、それぞれ10反復測定を行った。

【0058】 (TT3標準品)

Cal.A': 0.00ng/mL

Cal. B': 0.50ng/mL

10 Cal.C': 1.00ng/ml.

Cal. D': 1.98ng/mL

Cal.E': 3.95ng/mL

Cal.F': 7.90ng/mL

【0059】(3)測定結果

蛍光カウント値を表6に、濃度換算値を表7に、最終OD値を表8にそれぞれ示す。濃度計算は蛍光カウント値を検量線とし、スプライン関数を用いて計算を行った。

/--/-t N

【0060】

表6 蛍光カウント(補正前)

(K count)

						<u></u>
Test No.	Cal. A'	Cal.B'	Cal.C'	Cal. D'	Cal. E'	Cal. F'
1	8190. 4	6516.9	4345. 3	2090. 0	760. 3	539. 1
2	8583.6	6054.9	4431.6	2249.0	814.6	515.5
3	8384. 7	6614.4	4534.6	2185. 8	794. 3	481.6
4	8402.7	6431.9	4296.6	2245. 8	787.3	510.0
5	8434. 5	6213. 5	4490. 4	2210. 3	806.7	515.4
6	8527. 6	6383.4	4507. 1	2259. 3	784. 4	479. 3
7	8862. 1	6583. 2	4473. 5	2375. 5	820.7	489. 1
8	8605.8	6516.1	4528. 3	2291.8	818. 7	518.9
9	8551.0	5966. 4	4662.7	2342. 9	819. 7	524.4
10	8249. 1	6552. 5	4708.6	2278. 6	880.1	485. 7
Mean	8479. 2	6383. 3	4497. 9	2252. 9	808. 7	505. 9
SD	192.7	228.6	125. 9	80. 5	31.8	20. 6
CY%	2. 3	3. 6	2.8	3.6	3. 9	4. 1

[0061]

【表7】

表7 濃度(補正前)

						(ng/ml)
Test No.	Cal. A'	Cal. B'	Cal.C'	Cal. D'	Cal. E'	Cal.F'
1	0.07	0.47	1. 05	2. 09	4. 14	5.55
2	-0. 02	0.58	1. 02	1. 98	3. 93	5. 89
3	0.02	0.44	0. 99	2. 03	4.00	6. 70
4	0. 02	0.49	1.06	1. 98	4.03	6.00
5	0.01	0. 54	1.00	2. 01	3. 96	5. 89
6	-0.01	0.50	1.00	1. 98	4. 04	82. 44
7	-0.09	0. 45	1.01	1. 90	3. 91	6.11
8	-0.03	0. 47	0.99	1. 95	3. 91	5. 83
9	-0. 02	0.60	0. 95	1. 92	3. 91	5. 75
10	0.05	0.46	0. 94	1. 96	3. 71	9. 91
Mean	0.00	0.50	1.00	1. 98	3. 95	14.01
SD	0.04	0.06	0.04	0. 05	0.11	24. 08
CY%	######	11.1	3. 8	2. 8	2. 9	171.9

[0062]

【表8】

表8 最終〇D

(0D540)

22

Test No.	Cal. A'	Cal.B'	Cal. C'	Cal. D'	Cal.E'	Cal.F'
1	0.7562	0. 7856	0.7464	0. 7349	0. 7609	0.7690
2	0.7867	0. 7440	0.7558	0.7499	0.7727	0. 7962
3	0.7645	0. 7942	0.7584	0. 7598	0. 7587	0.7790
4	0.7767	0.7748	0. 7535	0.7647	0. 7522	0. 7815
5	0. 7799	0.7653	0. 7677	0.7589	0.7866	0. 7983
6	0. 7757	0.7752	0. 7785	0. 7679	0.7602	0. 7828
7	0. 7958	0. 7992	0. 7724	0. 7825	0.7880	0. 7788
8	0. 7834	0. 7911	0.7614	0. 7690	0. 7734	0.8010
9	0. 7872	0. 7348	0.7774	0.7716	0.7744	0. 7999
10	0. 7591	0. 7888	0.7817	0. 7624	0.7631	0.8197
Mean	0.7765	0. 7753	0. 7653	0.7622	0.7690	0. 7906
SD	0.0130	0.0216	0.0120	0.0129	0.0120	0.0150
CY%	1.7	2.8	1.6	1.7	1.6	1. 9

【0063】表7に示したようにCal.B'、Cal.F'では濃 度のCV%が10%を超えてしまうことがわかる。この データを用いて本発明のデータ補正法によってどのよう にデータが改善されるかを次に示す。

【0064】(4) データ補正

表6のデータをOD値で除することによって補正し、さ 20 った。その結果を表10に示す。 らに得られる値を補正後の蛍光カウント値とするために 0. 7を乗じた。すなわち、

[0065]

【数2】 蛍光カウント÷OD値×0.7

【0066】の計算式によって蛍光カウントの補正値を 得た。その結果を表9に示す。次に、この蛍光カウント 補正値を検量線として上述と同様の方法で濃度計算を行

[0067]

【表9】

表9 蛍光カウント(補正後)

(K count)

Test No.	Cal. A'	Cal.B'	Cal. C'	Cal. D'	Cal. E'	Cal. F'
1	7581.7	5806. 8	4075.1	1990. 8	699. 4	490.7
2	7637. 6	5696. 8	4104.4	2099. 3	738. 0	453. 2
3	7677.3	5829.8	4185.4	2013.8	732. 9	432. 8
4	7572. 9	5810.9	3991.5	2055. 7	732. 7	456.8
5	7570.4	5683. 3	4094.4	2038.8	717.9	451.9
6	7695.4	5764. 1	4052.7	2059. 5	722. 3	428.6
7	7795. 3	5766. 0	4054. 1	2125. 1	729. 1	439.6
8	7689. 6	5765.7	4163.1	2086. 1	741.0	453.5
9	7603. 8	5683. 9	4198.4	2125. 5	741.0	458. 9
10	7606. 9	5814.8	4216.5	2092. 1	807. 4	414.7
Mean	7643. 1	5762. 2	4113.6	2068. 7	736. 2	448. 1
SD	71.6	56. 1	74. 1	45. 2	28. 0	20. 8
CV%	0.9	1.0	1.8	2. 2	3. 8	4. 6

[0068]

【表10】

表10 濃度(補正後)

(ng/	mL	
------	----	--

Test No.	Cal. A'	Cal. B'	Cal. C'	Cal. D'	Cal. E'	Cal. F'
1	0.02	0.49	1. 01	2. 04	4.11	5. 56
2	0.00	0. 52	1. 00	1.96	3. 94	6. 27
3	-0. 01	0.48	0. 98	2. 02	3. 96	5. 43
4	0. 02	0.49	1. 04	1. 99	3. 96	6. 16
5	0. 02	0. 52	1. 01	2. 00	4. 03	6. 31
6	-0.01	0.50	1. 02	1. 99	4.01	6. 18
7	-0.04	0.50	1. 02	1. 94	3. 98	6. 76
8	-0. 01	0.50	0. 98	1.97	3. 93	6. 26
9	0.01	0. 52	0. 97	1. 94	3. 93	6. 11
10	0. 01	0. 49	0. 96	1. 96	3. 68	5. 49
Mean	0. 00	0.50	1. 00	1. 98	3. 95	6. 05
SD	0. 02	0.01	0. 03	0. 03	0.11	0.43
CY%	#######	2. 9	2. 6	1.7	2. 8	7. 0

. 23

9、表10)を比較してわかるように、本発明のデータ 補正処理によって測定値のCV%、即ち測定再現性が向 上し、特にCal.B、Cal.FでのCV%が10%以内に入っていることがわかる。

[0070]

【実施例3】

<TR-FIA法による甲状腺刺激ホルモン (TSH) の測定>

(1) 試薬の調製

①磁性ラテックス試薬の調製 ·

マウス抗TSHモノクローナル抗体を公知の方法に従って、カルボジイミドによって磁性ラテックス粒子(材質:ポリスチレンージビニルベンゼン共重合体、平均粒径:1 μ m) 上のカルボキシル基に共有結合して調製した。

②ユーロピウムラテックスの調製

マウス抗TSHモノクローナル抗体を公知の方法に従って、カルボジイミドによってユーロピウムラテックス (材質:ポリスチレンージビニルベンゼン共重合体、平均粒径:0.1 μm) 上のカルボキシル基に共有結合し 20

て調製した。

③反応バッファーの調製

トリス (Tris) 緩衝液: 0.2M (pH7.0)、ゼラチン: 0.2%、NaN: 0.1%を含む溶液を調製した。

【0071】(2)測定方法

下記TSH標準品 70μ Lと反応バッファー 100μ L及び抗TSH抗体感作磁性ラテックス粒子 100μ Lをキュペット中で37 \mathbb{C} にて5分間反応させた後、キュベットを磁石上に1分間静置して磁性ラテックス粒子を集 30め、上清を吸引して洗浄を行った。

【0072】次に、キュベットにトラップされた磁性ラテックス粒子と抗TSH抗体感作ユーロピウムラテックス粒子100μLおよび反応バッファー100μLを37℃にて10分間反応させ、同様に磁石上で1分間静置させてから上清の吸引洗浄を行った。

【0073】次いで、磁性ラテックス粒子を水中に分散させ、吸光度計で吸光度を測定し、同時に蛍光強度計で蛍光強度を測定した。測定は実施例1と同様にLPIA・A-700において、下記濃度のTSH標準品を用

い、それぞれ10万復測定を行った。

【0074】 (TSH標準品)

Cal.1: $0.00 \mu \, \text{IU/mL}$

Cal. 2: 0.05 \(\mu \) IU/mL

Cal. 3: 0.1 µ IU/mL

Cal.4: 0.2 μ IU/mL

Cal.5: 1.0 µ IU/mL

Cal.6:10 μ IU/mL Cal.7:50 μ IU/mL

Cal. 8: 80 // 111/mL

【0075】また、濃度計算はTSH標準品を下記のよった回帰して計算を行った。

Cal. 1~Cal. 4:直線

Cal.4~Cal.6: 放物線(対数) Cal.6~Cal.8: 放物線(対数) 【0076】(3)測定結果

蛍光カウント値を表11に、濃度換算値を表12に、最終OD値を表13にそれぞれ示す。

[0077]

0 【表11】

1 1													
(K count)	Cal. 8	14553.0	15681.3	15326. 7	15533.8	15705.2	15486. 2	15721. 4	15377. 4	15459.2	15427. 1	357.3	2.3
	Cal. 7	12626.3	11994.8	12652. 2	12354.4	12210.1	12541.3	12477. 1	12982. 4	12691.8	12503.4	289.7	2.3
	Cal. 6	3221.1	3271.0	3518.6	3450.0	3492. 4	3525.6	3567.2	3510.7	3724.0	3475.6	151.3	4.4
	Cal. 5	391. 1	381.3	381.0	351.1	389.8	400.9	397. 2	408.7	370.2	385. 7	17.4	4.5
	(a). 4	102.8	95. 1	112.7	99. 1	120.9	126.7	125.1	110.1	128.6	113.5	12.6	
	(al. 3	93.0	77.3	80.5	84.4	89. 5	80.7	82.1	85. 5	84.9	84. 2	4.8	
	Cal. 2	80.9	78.8	73.1	75. 1	63. 1	69.6	78.5	68. 7	65. 9	79.6	6 9	о С
	Cal.	49.8	40.0	41.4	59.7	55. 9	5.9 6	98.0	41.7	58 6	0 LP	V 2	. 5
	Test No.	_	2	C.	P	r 5	9	2	α	0	New N		δΛ.)

50 [0078]

{	Ł	1	2	1

			表12	濃度 (補正前)	()	· Ý	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
								$(\mu l U/mL)$
Test No.	Cal. I	Cal. 2	(al. 3	Cal. 4	(al. 5	Cal. 6	Cal. 7	(al. 8
-	0.01	0.10	0.14	0.17	1.02	9.31	50.95	68.97
2	-0.02	0.09	0.09	0.14	0.99	9.45	46.30	83.70
3	-0.02	0. 08	0.10	0.20	0.99	10.12	51.15	78.60
4	0.01	0.08	0.11	0. 16	0.89	9.93	48.89	81.52
5	0.05	0.05	0. 13	0.22	1.01	10.05	47.83	84.06
9	0.01	0.07	0.10	0. 23	1.05	10.14	50.29	80.83
7	-0.03	0.08	0. 10	0.23	1.04	10.25	49.80	84.31
8	-0.02	0.06	0.11	0. 19	1.07	10.09	53.80	79.30
6	0.03	0.05	0.11	0.24	0.95	10.68	51.46	80.45
Mean	0.00	0.07	0.11	0.20	1.00	10.00	50.05	80.19
S	0.02	0.02	0.02	0.04	90.0	0.41	2. 19	4.69
CV%	#######	24.3	14.4	17.8	5.5	4. 1	4.4	5.8

[0079]

【表13】

_	_	1	
	-)	
S	⟨	•	
Ч	F	ξ,	
-		2	
Ļ	R	١	

							,					
(al. 8	0.3082	0.3161	0.3179	0.3147	0.3121	0.3161	0.3155	0.3148	0.3118	0.3141	0.0029	0.9
(al. 7	0.3150	0.3055	0.3258	0, 3145	0.3130	0.3120	0.3089	0.3161	0.3135	0.3138	0.0056	1.8
Cal. 6	0.3044	0.3049	0.3135	0.3092	0.3111	0.3110	0.3126	0.3094	0.3205	0.3107	0.0048	1.5
(al. 5	0.2921	0.2925	0. 2918	0. 2769	0.3142	0.3112	0.3055	0. 2998	0. 2877	0.2969	0.0119	4.0
Cal. 4	0.2935	0.2746	0.2964	0.2907	0.2921	0.3021	0.3033	0.2833	0.3161	0. 2947	0.0120	4.1
Cal. 3	0.3153	0.3042	0.2991	0.2972	0.3039	0.2843	0.3166	0.3017	0. 2791	0.3002	0.0124	4.1
Cal. 2	0.3089	0.2974	0.3024	0. 2892	0. 2946	0.3008	0.2975	0.3002	0. 2945	0.2984	0.0056	1.9
Cal. I	0.3111	0.2975	0.3021	0.2943	0. 2958	0. 2919	0. 2972	0. 2979	0.3055	0.2993	0.0060	2.0
Test No.	1	2	3	4	5	9	7	80	6	Mean	S	CV%

40 【0080】(4) データ補正

表 11 のデータを O D 値で除することによって補正し、 さらに得られる値を補正後の蛍光カウント値とするため に 0 3 を乗じた。すなわち、

[0081]

【数3】 蛍光カウント÷OD値×0.3

【0082】の計算式によって蛍光カウントの補正値を得た。その結果を表14に示す。次に、この蛍光カウント補正値を検量線として上述と同様の方法で濃度計算を行った。その結果を表15に示す。

50 [0083]

(15)

			•
【表	1	4	1

当 蛍光カウント (補正後) 9. 77.28 85.00 <u>%</u> ℃. ⊙ 78. 5 72. 5 72. 5 69. 4 69. 6 67. 1 S S S

[0084] 【表15】

est

表15

_						_		_	_	_	_	
(al. 8	72. 23	82. 27	76. 17	. 81°18	85.69	79. 48	83.31	78.86	82. 14	80.14	4.04	5.0
Cal. 7	50.57	48.62	47.63	48.67	48.04	50.85	51.33	53.04	51.56	50.03	1,86	3.7
Cal. 6	9. 48	9.61	10.04	9. 98	10.04	10.13	10.20	10.14	10.37	10.00	0.28	2.8
(al. 5	1.04	1.00	1.01	0. 97	0.95	0.99	1.00	1.06	0.99	1.00	0.03	3,3
Cal. 4	0. 17	0. 17	0. 20	0.16	0.22	0. 23	0.22	0.20	0. 22	0.20	0.03	13.2
(al. 3	0.12	0.08	0.10	0.11	0.12	0.11	0.09	0. 11	0. 13	0.11	0.02	14.5
Cal. 2	0.09	0.09	0.07	0.08	0.05	0.06	0.00	90.0	0.06	0.07	0.02	22.6
Cal.	0.00	-0.02	-0.02	0.02	0.05	0.02	-0.03	-0.02	0.03	0.00	0.02	#######
Test No.		2	က	4	5	9	7	8	6	Nean	as	CV%

40 【0085】(5)考察本発明のデータ補正処理によっ てほぼ全領域にわたってCV%の向上が見られた。 [0086]

【発明の効果】本発明によれば、固相担体を用い洗浄工 程を有する物質の測定方法において、B/F分離後の固 相担体の残存量のばらつきに起因する測定結果のばらつ きを補正することにより、測定再現性を改善することが できる。よって、臨床検査法等の測定精度をさらに向上 させることができる。